



TITLE:

物理化学文献集

AUTHOR(S):

CITATION:

物理化学文献集. 物理化学の進歩 1935, 9(6): 129-140

ISSUE DATE:

1935

URL:

<http://hdl.handle.net/2433/46012>

RIGHT:

物理化学文献集

(論文題目直後の括弧内数字は頁、*印は本誌に抄録済のもの)

物質構造論

- 原子物理学, スペクトル, X線,
放射論, 結晶化学, 立体化学等
- Ann. Physik**, 23 (1935).
- Jahn H. A., メタン分子の廻轉と振動 (529).
- Sommerfeld A. u. Maue A. W., 陰極線の原子核衝突の際の阻止損失 (589).
- Wolf F., He⁺ に対する He の umladende 及 ionisierende Querschnitt (627).
- Gerbes W., 陰極線の空气中に於けるイオン化作用に就て (648).
- Kassel W. u. Voges H., 単結晶に於ける X 線干渉 (677). 「就て(705).」
- Laue M. v., 単結晶の螢光 X 線並びに電子廻折に **Compt. rend.**, 201 (1935). 「(389).」
- Mesnage P., 二三の金屬鹽の分子輝光スペクトル
- Andant A., Lambert P. et Lecomte J., 脂肪族飽和アルコール及エチレン炭化水素の赤外吸収スペクトル及ラマンスペクトル(ラマン効果) (391)
- J. Am. Chem. Soc.**, 57 (1935).
- Hull D. E., Libby W. F. & Latimer W. M., アクタニウムの β 線 (1049).
- Rodebush W. H. & Spealman M. L., 窒素後發光に對する臭化水素の作用 (1881).
- Harris L. & Parker A. S., 3-Aminophthalhydrazide の化學發光 (1939).
- Hoard J. L. & Blair V., Rubidium 及 Ammonium Fluoborate の結晶構造 (1935).
- J. Chem. Phys.**, 3 (1935).
- Hull G. F. Jr., 1,1,1-及び1,1,2-Trichloroethane のラマンスペクトルの比較 (534).
- Mahncke H. E. & Noyes W. A. Jr., cis-及 trans-dichloroethylene の紫外吸収スペクトル (536).
- Woo S.-C. & Chu T. C., Diacetylene の近紫外吸収スペクトル (541).
- Weinbaum S., He₂⁺ の正規状態 (547).
- Kimball G. E., ダイヤモンドの電子的構造 (580).
- Mulliken R. S., 分子の電子的構造 [X] アルデヒド, ケトン及び之に關聯せる分子 (564). [XI] 電子親和力, 分子軌道及び双極子能率 (573). [XII] 電子親和力及び分子軌道, 多原子分子への應用 (586). 「(592).」
- Verwey E. J. W., 結晶中の不完全なる原子配列
- Wolkenstein M. & Syrkin J. K., Dioxane のラマンスペクトル (594).
- Hylleraas E. A., 二原子分子のエネルギー式とポテンシャル分布 (595).
- Jeite E. R. & Foote F., 格子恒数の精密決定 (605).
- Ludlum E. B., 水素化磷の綠色焰 (6178).
- Meehan E. J., Eu₂(SO₄)₃ · 8H₂O 結晶内の Eu⁺⁺ の吸収スペクトル (621).
- Mulliken R. S., 分子の電子的構造 [XIII] B₂H₆ 及び之に關係ある分子 (635).
- Hoard J. L. & Goldstein L., K₃TiCl₆ · 2H₂O の構造 (645).
- Hughes E. W., Cyanuric Triazide の構造 (650).
- Mac Wood G. E. & Urey H. C., CH₃D のラマンスペクトル (650).
- J. Chem. Soc.**, (1935). 「(885).」
- Teller E. & Topley B., エチレン及エタンの振動数
- Powell H. M. & Wells A. F., 四價元素による錯陰イオンの生成 Cs₃I₇ Cl₉ の構造 (1008).
- Monatsh. Chem.**, 66 (1935).
- Pestemer M. u. Willigut L., 芳香族炭化水素の紫外吸収 [III] Tetrahydrodiphenyl の構造 (119).
- Nature**, 135 (1935).
- Stenvinkel G. & Svensson E., 亜鉛及カドミウム同位元素の帶スペクトル測定 (955).
- Klit A. & Langseth A., 重水素ベンゼンのラマンスペクトル (956).
- Nature**, 136 (1935).
- Venkatesachar B. & Sibaiya L., 白金同位元素及びその核旋廻 (65).

- Tillman J. R. & Moon P. R., 低速中性子の選擇吸收 (66). 「射能(102).」
- Marsh J. K. & Sugden S., 稀土類元素の人工放射能 (103).
- Hevesy G. & Levi H., デスプロシウム其他の稀土類元素の人工放射能 (103).
- Frenkel J., 固体と液体との連続性 (167).
- Hawley C. C., D_2O , 水及びデオクサン中の D_2O の遠赤外吸収 (181).
- Frisch O. R., 弗素とカルチウムの誘導放射能 (220).
- Becke G., β 過程と核安定度 (257).
- Alichanow A. I., Alichanian A. I. & Dżelepaw B. S., 人工放射能元素の β 線スペクトル (257).
- Bayliss N. S., 沃化メチルの吸収スペクトル (264).
- Wright N. & Lee W. C., アミノ酸溶液のラマンスペクトル (300).
- Paneth F. A. & Thomson G. P., ヘリウム 3 を多量に造る試み (334).
- Sitte K., K の放射能 (334).
- Jelley E. E., 電子軌道の非廻轉の證據としての稀土類の結晶の多色性 (335).
- Venkatesachar B. & Sibaiya L., イリジウム同位元素とその核スピン (437).
- Künzl V., マグネシウム及びナトリウムの K-series (437).
- 著者なし, 核物理學 (467).
- Alichanow A. I., Alichanian A. I. & Kasodaew M. S., トリウム活性沈澱よりの陽電子放出 (475).
- Imanishi S., 帯スペクトル測定による金の同位元素組成 (476).
- Naturwiss., 23 (1935).**
- Hevesy G. v., K の放射能 (583).
- Rzymkowski J., クロム化合物の赤外吸収 (610).
- Kohlrausch K. W. F., ラマンスペクトルとベンゼン対称 (624).
- Hausser I., Kuhn R. u. Giral F., 有機 Zwitterion 溶液中に於ける電波 (3~8m) の異常分散: Sphingomyelin の分子共鳴現象 (639).
- Phil. Mag., 20 (1935).**
- Ghosh M., 原子による電子散乱理論に就て (234).
- Nevin T. E., セレニウムの吸収帯スペクトル (347).
- Japolsky N. S., 素粒子の理論 [I] (417).
- Phys. Rev., 48 (1935).** 「(209).」
- Shearin P. E., 固体 HCl の赤外吸収スペクトル
- Hafstad L. R. & Tuve M. A., C の放射性性及その他の Proton による Resonance Radioactivity (306).
- Shawhan E. N., Ib_2 の吸収及發光帯スペクトル (343).
- Van Vleck J. H., 低速電子に對する重い核の Cross Section (367).
- Rosin S. & Rabi I. I., 種々の氣體に於けるアルカリ原子の有効衝突の Cross sections (373).
- Stuhlman O., 沃度の近紫外帯スペクトル (381).
- Atkinson R. d'E., He^5 に對する證明 (382).
- Pollard E. & Margenau H., 水素中に於ける α 粒子の衝突 (402).
- Hughes A. L. & Harris W., He に於ける電子の total scattering (408).
- Bartunek P. F. & Barker E. F., 硝化カルボニル及重水素化シヤンの線形分子の赤外吸収スペクトル (516).
- Tate J. T., Smith P. T. & Vaughan A. L., N_2 , C_2H_2 , NO_2 , C_2N_2 及び CO の電子衝突による電離生成物の質量スペクトル的分析 (525).
- Chao S. H., 氣體 NH_3 の寫真的吸収スペクトル (569).
- Barnes R. B., Brattain R. R. & Seitz F., 結晶の赤外吸収スペクトルの構造とその解釋 (582).
- Dieke G. H., HD 及 D_2 の $3p^2 \rightarrow 2s^2 \Sigma$ 帯 (606).
- Lipson H. C. & Mitchell A. C. G., 他氣體による Cd の共鳴輻射の消光 (625).
- Yearian H. J., ZnO による電子廻折の強度 (631).
- Brewer A. K., K^{40} の存在に對する實證 (640).
- Physik, Z., 36 (1935).**
- Hylleraas E. A., 無極二原子分子のポテンシャル經過に對する新説, CdI 及 N_2 に於ける應用 (599).
- Morino Y. u. Mizushima S., 重いアセチレン及ハロゲン化アセチレンの固有振動 (600).
- Rexer E., ハロゲン化アルカリ結晶の紫外吸収と色核生成 (602).
- Herzberg G., Patat F. u. Verleger H., メチルアセチレンの寫真的赤外スペクトルと C-C 一重結合の核距離 (625).
- Proc. Roy. Soc. [A], 151 (1935).**
- Arnot F. L. & Baires G. O., 水銀原子の弾性及非弾性斷面積 (236).
- Lipson H., 明礬類の構造 (347).

- Bernal J. D. & Megaw H. D., 分子内力に於ける水素の役割 (384). (479).
- Chadwick J. & Goldhaber M., 原子核光電効果 }
Sow. Phys., 8 (1935).
- Jablonski A., L. Tumermann 氏の論文, 螢光スペクトルと溶媒粘度との関係に對する注意 (105).
- Budnitsky D. & Kurtchatow I., 鐵及他の物質による低速中性子の散亂 (170).
- Seidel A., Na の紫外共鳴系列 (204).
- Petuhov V., Sinelnikov C. & Walther A., Li イオンによる Li の崩壊 (212).
- Kara L., Rosenkewitsch L., Sinelnikov C. & Walther A., 低速中性子の鐵中への吸収 (215).
- Kara L., Rosenkewitsch L., Sinelnikov C. & Walther A., 中性子の選擇吸収 (219).
- Roich I. L., Lichtzählrohrmethode による紫外中の放射線測定 (223).
- Z. Elektrochem., 41 (1935). (657).
- Dehlinger U., 金屬混晶及之等の磁氣と電子状態 }
*Jost W., 量子力学による「化学力」の説明 [II] (637).
- Z. Physik, 96 (1935).
- Jaechel R., 中性子による Ne の崩壊 (151).
- Narkiewicz W. C., p-, m- 及 o- キシロルのラマン線の偏光 (177). (191).
- Tartakowsky P., 結晶内の電子エネルギー水準 }
Schmid R. u. Gerö L., CO スペクトルの 5P- 帯 (198).
- Hettner G., Pohlman R. u. Schumacher H. J., F₂O の赤外スペクトルとその構造 (203).
- Jablonski A., 色素溶液の光ルミネッセンスの偏光理論 (236).
- Weizsäcker C. F. v., 原子核質量の理論 (431).
- Flügge S., 輕原子核の構成 (459).
- Heisenberg W., 輕原子核の構造 (473).
- Maurer W., 0~6000 Volt に於て He 原子衝突による He の發光勵起 (489).
- Fahlenbrach H., 人工的放射能に就て (Curie-Joliot 過程) [II] (503).
- Schmid R. u. Gerö L., CO の C'S- 状態の Prädissoziation (546).
- Mecke R. u. Vieling O., 炭化水素の単一置換體の近赤外吸收の研究 [I] 液體及氣體の比較 (559).
- Sitte K., K 及 Rb の放射能 (593).
- Hylleraas E. A., 二原子分子のポテンシャルの解析的表現とその分光學的數値による決定 [I] 一般論 (643).
- Hylleraas E. A. 同上 [II] CdH 及 N₂ 分子への應用 (661). (699).
- Finkelburg W., van der Waals- 分子のスペクトル }
Finkelburg W., カドミウムの Van der Waals- 分子 Cd₂ のスペクトルの解釋 (714).
- Funke G. W., λ 3360 に於ける NH- 帶 (787).
- Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).
- Bentler H., 連續吸收の 850 Å に於ける長波長極限の分子遷移構造より決定せる水素分子の解離熱 (水素の吸收スペクトル [I]) (315).
- Hausser K. W., Kuhn R., Smakula A. u. Kieuchen K. H., 光吸收と二重結合 [I] 問意と方法 (363).
- Hausser K. W., Kuhn R., Smakula A. u. Hoffer M., 光吸收と二重結合 [II] Polyaldehyde と Polycarbonsäuren (371).
- Hausser K. W., Kuhn R., Smakula A. u. Deutsch A., 光吸收と二重結合 [III] フラン系列の研究 (378).
- Hausser K. W., Kuhn R. u. Smakula A., 光吸收と二重結合 [IV] Diphenylpolyene (384).
- Hausser K. W., Kuhn R. u. Seitz G., 光吸收と二重結合 [V] 共軛炭素二重結合をもつ化合物の低温に於ける吸收 (391).
- Hausser K. W., Kuhn R. u. Kuhn E., 光吸收と二重結合 [VI] Diphenylpolyene の螢光 (417).

化学熱力学, 熱化学
及 運動論

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

- Aston J. G., Willihnganz & Messerly G. H., 有機化合物の熱容量及エントロピー [I] 12~273°K に於ける銅コンスタンタン熱電對による熱力學的溫度目盛 (1042).
- Stiehler R. D. & Huffman H. M., 熱力數値 [IV] Adenine, Hypoxanthine, Guanine, Xanthine, 尿酸, Allantoin, 及 Alloxan の燃燒熱 (1734).
- Stiehler R. D. & Huffman H. M., 熱力數値 [V] Adenine, Hypoxanthine, Guanine, Xanthine, 尿酸, Allantoin 及 Alloxan の熱容量, エントロピー及自由エネルギー (1741).
- Burrows G. H. & King L. A., Pyridine より Piper-

- idine. に至る水素化の自由エネルギー変化(1789).
 Scatchard G. & Hamer W. J., 化学ポテンシャルの式の部分的に混合し得る溶液に対する應用 (1805). 「(1809)」
 Scatchard G. & Hamer W. J., 化学ポテンシャルの式の固溶體と水溶液の間の平衡に対する應用
 Harned H. S., 水溶液に於ける1-1價ハロゲン化物混合物の二三の熱力學的性質 (1865).
 Harned H. S. & Mannweiler G. E., 食鹽水溶液に於けるイオン化水の熱力學 (1873).
 J. Chem. Phys., 3 (1935).
 Woo S.-C. & Liu T.-K., シヤン酸及二三のシヤン酸鹽の吸收スペクトル及解離熱 (544).
 Goranson R. W. & Kracek F. C., 正誤: タングステン酸ナトリウムの相平衡に対する壓力の影響及それに関連せる熱力學的性質の實驗的研究(546).
 J. Chem. Soc., (1935).
 Davis D. G., 15° に於ける iso Butyric Acid-水の比熱 (1166).
 Proc. Roy. Soc. [A], 151 (1935). 「熱(334).」
 Mendelssohn K. & Moore J. R., 超導合金の比熱
 Rev. Sci. Instr., 6 (1935).
 Rabi I. I., 新氣體運動論 (251).
 Sow. Phys., 8 (1935).
 Landau L., 比熱の變則の理論 (113).
 Z. anorg. Chem., 224 (1935).
 Zeumer H. u. Roth W. A., $K_2S_2O_6$ の生成熱及溶解熱 (252).
 Zeumer H. u. Roth W. A., ZnS の生成熱. Mixer の Na 過酸化物法に對する批評 (257).
 Z. Elektrochem., 41 (1935).
 Emden R., 熱力學の一問題 (622).
 Schmolke H., 熱力學の第3法則としての Nernst 熱法則 (654).
 Z. Physik., 96 (1935).
 Jacyna W., 新狀態方程式理論の實驗的證明 (119).
 Wertheimer E., 氣體法則. Wien 變位法則及氣體の輻射法則との關係 (137).
 Liémpy J. A. M., 再結晶實驗値より金屬の Auflockerungswärme の計算 (534).
 Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).
 Shibata Z. u. Niwa K., KCl 水溶液の蒸氣壓測定と熱力學的計算 (415).
 Z. physik. Chem. [A], 174 (1935).
 Jagtsh R., エマニエル法による水酸化 Al 酸化 Al の熱的研究 (49).
 Becker G. u. Roth W. A., 硝酸の稀釋熱 (104).

性 質 論

粘度, 表面張力, 旋光度, 分子屈折,
 磁氣的性質, 透電恒數, 双極子能率,
 分子容, 分子量及原子量等.
 Ann. Physik, 23 (1935).
 Frivold O. E. u. Sogn H., 各種溶液中の二三の反磁性化合物の分子受磁率 (413).
 Elordal M. u. Frivold O. E., 無機化合物の水溶液中及び固態に於ける反磁性 (425).
 Dember A., 自由電波による電解質水溶液の屈折率決定 (507).
 Zauscher H., 電解的に作れるアルミニウム酸化膜の透電的性質 (597).
 Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).
 Ulich H., Peisker H. u. Audrieth L. F., ヒドラジンの双極子能率 [II] (1677).
 Haurowitz F., ポルフィリン-金屬-錯化合物の性質及其金屬原子の原子價と受磁率との關係 (1795).
 J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).
 Gibson R. E., 25° に於けるレゾルシノール及びメタノール水溶液の壓縮及比容積, 及之等水溶液に於ける水の舉動 (1551).
 Mouquin M. & Cathcart W. H., アルコホル水混合物に於ける擴散係數 (1791).
 Svirbely W. J. & Warner J. C., イオン反應の臨界加量, 透電恒數及イオン強度の影響 (1883).
 McBain J. W. & Betz M. D., 水中の簡單なる直鎖スルホン酸の解離に於ける會合 [II] 凝固點 (1909).
 Edsall J. T. & Wyman J., Detaine 及其の關係物質の物理化學的研究 [I]. 透電恒數及見掛けの分子容 (1964).
 J. Chem. Phys., 3 (1935).
 Bates J. R., Halford J. O. & Anderson L. C., HBr と DBr の物理的性質の比較 (531).
 Hirschfelder J. O., 水素分子及び二原子水素イオンの分極度とそれに関連せる性質 (555).
 Smyth C. P. & Walls W. S., ニトロメタン及びク

- ロロピクリンの透電的研究 (557).
- J. Chem. Soc., (1935).
- Le Fèvre C. G. & Le Fèvre R. J. W., 1:4-ジニトロ, 1:3:5-トリニトロ, 及び二三の 2:4:6-三置換-1:3:5-トリニトロベンゼンの双極子能率 (957). [(971).]
- Groves L. G. & Sugden S., 蒸気の双極子能率 [II]
- Cook R. P. & Robinson P. L., チシアン及其ハロゲン化合物の二三の物理的性質 (1001).
- Orr W. J. C. & Butler J. A. V., 重水素水酸化物の水中への擴散速度 (1273).
- Nature, 136 (1935).
- Ditchburn R. W. & Harding J., 結晶性酸化マグネシウムの性質 (70).
- Le Féver R. J. W., 溶質の分子旋光度と溶剤の透電恒数 (181).
- Lachs H. & Minkow J., 重水の表面張力 (186).
- Lowry T. M., 旋光力の起る原因 (191).
- Miesowicz M., バターアゾキシアニソールの粘度に及ぼす磁場の影響 (261).
- Ramachandra Rao S. & Subramaniam K. C., タリウム単結晶の反磁性 (336).
- Honda K. & Shimizu Y., 金属の熔融及び同素體轉移に於ける帯磁率の變化 (393).
- Rao S. R., 銅の磁性 (436).
- Phil. Mag., 10 (1935). [(274).]
- Mahanti P. C., アルキル-モノハライドの電氣能率
- Phys. Rev., 48 (1935).
- Witmer E. E., 分子状水素の誘磁率 (380).
- Stranathan J. D., 水蒸気の透電恒数 (538).
- Physik. Z., 36 (1935).
- Fischer E., 高振動ブリッチによる強電解質水溶液の透電恒数の測定 (585).
- Proc. Roy. Soc. [A], 151 (1935).
- Wilson A. H., 固體の光學的性質 (274).
- Wilhelm J. O., Misener A. D. & Clark A. R., 液態ヘリウムの粘度 (342).
- Sow. Phys., 8 (1935). [(25).]
- Stepanow A. W., AgCl 及び NaCl 単結晶の柔粘性
- Podaschewsky M. N., 岩鹽單結晶の伸長性及び剛性の極限に及ぼす光化學的變色の作用 (81).
- Rudenko N. S. u. Schubinikow L. W., 液體メタン及びエチレンの粘度と温度との關係 (179).

Trans. Farad. Soc., 31 (1935).

- Bell R. P., 同位元素分子の双極子能率 (1345).
- Z. anorg. Chem., 224 (1935).
- Haraldsen H., 磁氣化學的研究 [XVI] CoS-CoS_2 系の磁氣的性質 (85). [(225).]
- Hüttig G. F., 固體間の相互作用 [活性酸化物 (92)]
- Haraldsen H. u. Kowalski E., 磁氣化學的研究 [XVII] 2價の Cr の Chalkogenide の磁氣的舉動 (329).
- Z. Physik. Chem. [B], 23 (1935).
- Trietschmann H.-G., 表面張力と溶媒和作用 (328).

電 氣 化 學

- Ann. Physik., 23 (1935).
- Gawehn H. u. Valle G., 非定常瓦斯放電の動力學 [II] Glimmentladung の動力學的的特性叙述に於けるヒステレシス現象 (381).
- Compt. rend., 201 (1935).
- Francis M., U_3O_8 の薄層の電解的生成法 (473).
- J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).
- Owen B. B., 5~40° に於ける Ag-AgI 電極の標準電壓 (1526).
- Harned H. S. & Thomas H. C., メチルアルコール-水混合物に於ける Ag-AgCl 電極の Molal Electrode Potential (1666).
- Keston A. S., 非常に稀薄なる溶液に於ける測定に適する Ag-AgBr 電極 (1671).
- McBain J. W. & Betz M. D., 水中の簡單な直鎖スルホン酸の解離に於ける會合の重要な役割 [I] 傳導度 (1905).
- McBain J. W. & Betz M. D., 水中の直鎖スルホン酸 [III] 電動力 (1912).
- McBain J. W. & Betz M. D., 水中の直鎖スルホン酸 [IV] 結果の比較及所謂 "Hammarsten" 効果 (1916).
- Bent H. E. & Dorfman M., 非水溶液の傳導 [I] 2メチルエーテルに於ける Sodium Triphenylboron 及 Disodium Tri- α -naphthylboron (1924).
- Monatsch. Chem., 66 (1935).
- Fink A., Gross Ph. u. Steiner H., 重水及輕水混合物に於ける強酸の傳導度 (111).
- Schwarz K., 液體 Ag-アマルガム中に於ける Ag の輸率と原子價 (218).
- Nature, 135 (1935).

著者なし, 超電導度に関する Royal Society の論議 (943).

Phil. Mag., 20 (1935).

Townsend J. S. E., 電離理論 (242).

Phys. Rev., 48 (1935).

Tuve M. A., Hafstad L. R. & Dahl O., 核物理學研究に對する高電壓操作 (315).

Sow. Phys., 8 (1935). 「(41).」

Quittner F. u. Pruschinina W., 固體透過體の傳導性

Davydov B., 電場中を運動せる電子の速度分布 (59).

Frenkel J., 半導體に於ける光電及光磁電現象の理論 (185).

Trans. Farad. Soc., 31 (1935).

Partington J. R. & Stenhill H. L., $Tl^+ - Tl^{++}$ 酸化還元電壓 (1357).

Z. Elektrochem., 41 (1935). 「出(596).」

Stipanow D. u. Lewis L., Fe-Ni 合金の電解的析

Stipanow D., Marschak F., Bala-chowa N. u. Kabanowa W., Fe-Ni 合金の電解的溶解 (597).

Tutundzie P. S., 作用電極の同時的陰極及陽極直流分極 (I) Pt, Pd 及 Au 作用電極 (602).

Weiner R., 過鹽素錯の電解 (631).

Müller W. J. u. Machu W., 不働態の理論 (XXVIII) NaCl-HCl 溶液に於ける Fe の陽極挙動 (641).

Cohn G., 鎳の電氣傳導度 (660).

Karschulin M., 硝酸中に於ける Fe の電位振動 (664).

Schwabe K., P_{H_2} 測定用硝子電極 (681).

Makishima S., 電極電位の理論的計算 (697).

Stilling O., 聚合態元素の電氣化學的性質の關係 (I) Ga 鹽溶液中に於ける Ga 及其アマルガムの電位に關する研究 (712).

Simon A. u. Jauch A., Al-電解質蓄電器に於ける透過體の構造 (739).

Z. Physik, 96 (1935). 「(107).」

Kreichgauer D. u. Mönch F., イオン移動の異常形

Gyulai Z. u. Tomka P., NaCl 結晶の光電的導電に於ける量子當量 (350). 「(588).」

Görlich P., 高真空光電學の二次線による性能描寫

Kluge W., 種々の表面層に於ける光電効果のスペクトルの選擇性の解釋 (691).

Z. physik. Chem. [A], 174 (1935).

Szabó Z., 擴散電位と濃度との關係 (33).

Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).

Schottky W., 固態電解質中のイオン移動の機構 (835).

平 衡 論

化學平衡, 相律(狀態圖), 溶液論(蒸氣壓)

Compt. rend., 201 (1935).

Timmermans J. et Poppe G., 重水と有機液體との相互溶解度 (524).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

Huettig H. & Smyth C. P., 鹽化エチレンの舉動に於ける變則性の氷點法による調査 (1523).

Schroder W. C., Gabriel A. & Partridge E. P., 150 ~ 350° に於ける Na_2SO_4 の溶解平衡 (I) NaOH 及 NaCl の影響 (1539).

Pruitt C. F., Brosheer J. C. & Marox S. H., 0.4°, 25° 及 50° に於ける $NH_4Cl - NH_4NO_3 - H_2O$ 系 (1656).

Harned H. S. & Embree N. D., 0 ~ 40° の $CH_3OH - H_2O$ 混合物に於ける醋酸恒數 (1669).

MacInnes D. A. & Belcher D., 電動力測定より得たる 38° に於ける炭酸の熱力學的解離恒數 (1683).

Shedlovsky T. & MacInnes D. A., 電導度測定による 0 ~ 38° の炭酸の第一解離恒數 (1705).

Åkerlöf G. & Turck H. E., 25° に於ける $CH_3OH - H_2O_2 - H_2O$ 混合物に對する二三の強, 高度溶解電解質の溶解度 (1746).

J. Chem. Phys., 3 (1935).

Bridgman P. W., 液體の壓力-容積-溫度關係及重水の狀態圖 (597).

Rudberg E. & Lempert J., Ba の蒸氣壓 (627).

Cuthbertson G. R. & Kistiakowsky G. B., C_2H_4 , I_2 及 $C_2H_4I_2$ 間の熱平衡 (631).

J. Chem. Soc., (1935).

Teller E. & Topley B., $C_2H_4 + H_2 = C_2H_6$ の平衡及反應熱 (876).

Davies C. W., マロン酸と金屬鹽基との反應 (910).

German W. I. & Vogel A. I., 有機鹽の解離恒數 [XII]. 新緩衝液: Phenylacetic acid-Sodium phenylacetate. (912).

Butler J. A. V. & Ramchandani C. N., 非電解質の溶解度 (II). 脂肪族化合物の水化自由エネルギーに對する有機群の影響 (952).

Denham H. G. & King W. E., 三成分系: $SnO - SO_3 - H_2O$ (1251).

Hey M. H., Pd-水素系の解離圧の説明 (1254).

Nature, 136 (1935).

Wilson C. L., 重水素ベンゼンの蒸気圧 (301).

Phil. Mag., 20 (1935).

Rao C. S. S., 弱電解質溶液に於ける水の構造 [I].

蟻酸及醋酸 (310).

Berkley 伯, 混合蒸気の滲透圧 (481).

Physik. Z., 36 (1935).

Graf L. u. Kussmann A., Pt-Fe 合金の状態図と磁
氣的性質 (544).

Wohl K., Fredenhagen 氏の滲透圧理論に就て (506).

Justi E., Kr の蒸気圧 (571).

Trans. Farad. Soc., 31 (1935).

Ray R. C. & Mitra H. C., 35° に於ける三元系 Potas-
sium Fluoborate-Potassium Periodate-水 (1312).

Z. anorg. Chem., 224 (1935).

Menzel H., 硼酸及硼酸アルカリ鹽類 [IX] $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$ -
 H_2O 系 (1), B_2O_3 - H_2O 系 (23).

Weibke F. u. Laar J., Pd の低級硫化物 Pd-Pd S
系の状態図 (49).

Schreiner L. u. Sieverts A., BeSO_4 - H_2O 及 BeSO_4 -
 H_2SO_4 - H_2O 系 (167).

Kablukov I. A. u. Zagwosdkin K. I., 磷酸溶液の蒸
気圧 (315).

Z. Elektrochem., 41 (1935).

Neumann B. u. Sonntag A., 硝酸鹽及硫酸鹽の分解
壓 [III]. 無水硫酸銅 (611).

Stackellberg M. v., 滲透圧の運動論的意義 (615).

Kauko Y. u. Carberg J., HCO_3^- の活度係数 (721).

Neumann B., Kröger C. u. Jüttner H., アルカリ土
金属の鹽化物-同酸化物系. 水蒸気によるアルカ
リ土金属の鹽化物の分解 (725).

Z. Physik, 96 (1935).

Mátossí F. u. Fesser H., 水溶液の反射能 (12).

Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).

Halban H. v. u. Seiler M., 弱及中強電解質の解離
恒数 [II]. 鹽類溶液中に於けるα-デニトロフェノ
ールの解離恒数と溶解度 (449).

Z. physik. Chem. [A], 174 (1935).

Szabó Z., 鹽類のイオン活動係数 (22).

Hrynkowski K. u. Szmyt M., 共融二元化合物を生
ずる三元系に於ける固液平衡關係 (60).

Patscheke G. u. Tanne C., アルカリ鹽化物類の溶解

度. 特に液體アムモニア中の溶解度に及ぼす相互の
影響 (135).

界 面 化 學

吸着, 觸媒, 膠質, 高真化學等

Ber, Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).

Staudinger H., 高重合化合物 [117] 膠質の分類 (1682)

Staudinger H. u. Husemann E., 高重合化合物 [118]
有膜性 Sphäro-及 Linear-膠質粘度研究 (1691).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

* Emmett P. H. & Harkness R. W., アムモニア合成
用鐵觸媒に依る水素の吸着 (1631).

Vries T. de., 吸着瓦斯の密度 [I] 木炭に對する二
酸化炭素 (1771).

Sutton J. B. & Davies E. C. H., 石炭に依るメタ
ンの吸着 (1785).

Thomas A. W. & Kremer C. B., Polynuclear basic
thorium complex と考へられる Hydrous Thorium
水膠質 (1821).

Thomas A. W. & Owens H. S., 鹽基性鹽化ジルコ
ニウム親水ゾル (1825).

J. Chem. Phys., 3 (1935).

Copy M. J. & Phipps T. E., W 上に於ける KI の表
面電離 (594).

J. Chem. Soc., (1935).

* King A., 木炭への化學的收着の研究 [VI] 木炭懸
濁液の pH (889). [1229]

Dakin H. P., Fairbrother F. & Stubbs A. E., 電氣
滲透の研究 [VII] 非水溶液及高電壓に依る測定
Kolloid-Z., 72 (1935).

Don J. u. Harrison J., 液體膜の相互作用 (257).

Mokruschin S. G. u. Demjanowa N. M., laminae
System に就ての實驗的研究 [II] 硫酸銅溶液の表
面に於て硫化銅の單分子及多分子層生成の動力學
(261).

Lederer E. L., Kapillarskopie に就ての寄與. 新
Kapillarskop (267).

Hvidberg Ib., 街路築造用地澀育含有乳濁液の研究を
特に顧慮したる, 懸濁液の完全なる顯微寫眞的複製
に對する再生可能なる處置 (274).

Remy H. u. Seeman W., 液體に依る霧吸收到及ぼす
氣泡の大いさの影響 [II] (274).

Karaoglanow Z. u. Sagortschev B., Fe^{III} 及 Cr^{III} 鹽

- が干渉する誘導沈澱並溶解 (291).
- Scheele W., Schulze W. u. Spandan H., Huminsäure [I] (301).
- Jermolenko N., 安定化された懸濁液に於ける沈降 thixotropie (312).
- Sakurada I. u. Lee S., エチル及ベンチル纖維素のベンゼン溶液の透電的研究 (320).
- Liepatoff S. M. u. Morosow A. A., 親煤膠質 [VIII] (2) 寒天分滴の相互作用に就ての問題 (325).
- Saehtling H. u. Zocher H., 木材の微細構造 [II] 木材及びリグニン附加による各種液體の蒸氣壓減少 (336).
- Krotowa N. A., 煤染染料の理論 [II] 煤染染料の分散度及び其の綿纖維への吸着に及ぼす各種電荷の陽イオンの影響 (345).
- Leonhardi W., インキの膠質化學的觀察 (353).
- Siebereisen K., 最近十ヶ年間の醸造工業の膠質化學 (354).
- Kolloid-Z., 73 (1935).
- Erbe F., 珪酸のグリセリンゾル中の珪酸粒子の大きさの測定 (1).
- Gorbatschew S. W. u. Nikiforowa W. M., 衝突の際の滴粒の安定上限界 (14).
- Gorbatschew S. W. u. Mustel E. R., 衝突の際の滴粒の安定下限界 (20).
- Ssementschenko W. K. u. Dawidowski E. A., 電解質に依る表面的鹽析 (24).
- Ssementschenko W. K. u. Gratschewa A. F., 電解質に依る表面的鹽析 (30).
- Waelsch H. H., セロハンを半導體として色素、ベクテリア、血球等の電氣泳動の顕微鏡的觀察 (36).
- Lutschinsky G. P., 白色非金屬ゾルに於ける光の diffuse dispersion (39). [42].
- Sauer E. u. Steiner D., 還元に依る水銀ゾルの生成
- Saner E. u. Steiner D., 膠質間の化學反應 [II] 水銀と硫黄 (45).
- Kandelky B., Setaschwili I. u. Tawberidze I., 2 エチルマンガ 製造と加水分解 (47).
- Sata N. u. Watanabe S., 金屬水酸化物の膠質溶解度に及ぼす超音波の影響 [I] (50).
- Vajnik N. A., Goyle D. N., Verma J. D. u. Rampal C. L., ゲルの二三の性質 (57).
- Märckel J. H. C., 電解質水溶液の粘度と離液数 (67).
- Donnelly J. L., 蛋白質の凝固に及ぼす水及びアルカリの作用 (76).
- Papkov S., 硝酸纖維素のオルガノゾルの電解質に依る凝固 [I] (82).
- Scheele W., Schulze W. u. Spandau H., フミン酸 [II] (84).
- Sedletzky J. u. Brunowsky B., フミン酸の構造と其のリグニン及炭素に對する關係 (90).
- Wolarowitsch M. u. Tolstoi D., 分散系の粘度と可塑性 [VI] カオリンの可塑的性質に及ぼす温度及び電解質の影響 (92).
- Tolstoi D. M., 分散系の粘度と可塑性 [VII] 綫に轉位可能なる圓筒を持つ装置による可塑的流動の研究 (96).
- Küntzel A., 各種金屬化合物のセラチンに及ぼす作用に就ての E. Elöd と Th. Schachowsky の仕事に對する注意 (102).
- Silbereisen K., 最近十ヶ年間に於ける醸造工業の膠質化學(完結) (104).
- Nature, 136 (1935).
- Wark I. W. & Cox A. R., 液體の二小滴間の階段的融合 (182).
- Moss S. A., Rideal E. K. & Smith E. C. B., 酪酸加里上のミオシン膜の擴張 (200).
- Prins J. A., 無定形アンチモニー (209).
- Iitaka I. & Miyake S., アルミニウムを少量含む合金の酸化膜 (437).
- Tronstad L. & Flood H., 重水の過飽和蒸氣中に於ける液滴の生成 (476).
- Naturwiss., 23 (1935).
- Frankenburger W. u. Hodler A., タングステンに對する水素の吸着に就て (609).
- Beer J. H. de, 電子放出と吸着現象(著書紹介)(657).
- Phil. Mag., 23 (1935).
- Coste J. H. & Wright H. L., 吸濕性小滴に於ける核の性質 (209).
- Proc. Roy. Soc. [A], 151 (1935).
- Johnson M. C. & Vick F. A., 氣體吸着現象のオツシログラフイ [I] 物理的並に化學的平衡に近づく大なる速度測定の一方法 (206).
- Johnson M. C. & Vick F. A., 氣體吸着現象の陰極線オツシログラフイ [II] タングステン上に於ける

- る酸素吸着状態の継続時間 (308).
- Sow. Phys., 8 (1935).
- Krylow K. I., 弾性ゴム膜の電子廻折 (136).
- Gögheridse D. B., Irrationalen Flächen による
zwillingbildung に就て (208).
- Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
- Finch G. I., Quarrell A. G. & Wilman H., 電子廻
折及表面構造 (1051). 「(1081).」
- Laschkarew W. E., 結晶の内部電圧及電子廻折
Hopkins H. G., 研磨金属上の無定形層の厚さ
(1095).
- Lees C. S., 研磨金属表面の構造 (1102).
- 一般討議 (1107). 「層(1127).」
- Trillat J. J. & Motz H., 金属上の脂肪物質の分子
一般討議 (1135).
- Andrade E. N. da C., 金属薄膜の結晶 (1137).
- 一般討議 (1143).
- Tronstad L., 金属上の透明膜研究に於ける Drude の
光學的方法の有効性 (1151).
- Ornstein L. S., 蒸發金属層の光學的研究 (1158).
- 一般討議 (1166).
- Macnaughtan D. J. & Hothersall A. W., 金相學の方
法に依る電着物の構造研究 (1168).
- Schlötter M., 電着金属の構造に關係ある化學的及物
理的性質 (1177). 「素(1181).」
- Kohlschütter V., 電着物の構造の "somatoid" 要
Liebreich E., 電着金属被覆の構造に及ぼす膜生成の
影響 (1188).
- Müller E., クロム酸水溶液の電解還元に於ける陰極
膜 (1194).
- Blum W. & Kasper C., 高電流密度に於て電着され
た Ni の構造と性質 (1203).
- Portevin A. M. & Cymboliste M., 水溶液中で得らる
る電着物の構造に及ぼす support 或は陰極の影
響 (1211).
- 一般討議 (1218).
- Glasstone S., 電極電位と電着金属の形 (1232).
- Weinick S., 電着カドミウムの構造及粒子の大きさ
に影響を及ぼす因子 (1237).
- Hothersall A. W., 電着物の構造に及ぼす下地金属
の影響 (1242).
- Wood W. A., X 線廻折に依つて示される電着金属
被覆の構造に於ける差異 (1248).
- Wright L., Hirst H. & Riley J., 電解クロムの構造
(1253).
- 一般討議 (1259).
- Glazunov A., 陽極溶解に依る金属保護被覆の相構造
の決定 (1262).
- Reininger H., 非金属中間體又は槽體を使用すること
に依り霧吹金属被覆の性質の改良 (1268).
- Daniels E. J., 錫の hot-dipped coating の生成及構
造に影響を及ぼす因子 (1277).
- 一般討議 (1286).
- Müller W. J. & Low E., 金の不働性 (1291).
- Wilsdon B. H., Bonnell D. R. G. & Nottage M. E.,
細隙媒體に於ける水の挙動 (1304).
- Putzeys P. & Brosteaux J., 蛋白質溶液に於ける光の
散乱 (1314).
- Kemp L., 粒子の大きさ及電気泳動に依る移動性の
間の關係 (1347).
- Z. anorg. Chem., 224 (1935).
- *Tamman G., ニッケル觸媒のバラオルト水素轉移
能の加熱による影響並びにニッケルの自燃性に及
ぼす加熱温度の影響 (25).
- Z. Elektrochem., 41 (1935). 「(589).」
- Neumann B., 硫酸觸媒 [VI] Vanadin 酸接觸劑
Fricke R. u. Kleik L., 活性酸化鐵(3價)の熱容量と
格子構造 (II) 無定形水酸化鐵 (617).
- Z. Physik, 96 (1935).
- Euringer G., 真空中にて加熱せる針金の氣體放出の
時間的變化 (37).
- Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).
- * Ostwald W., 浮游振蕩の理論に就て (393).
- Z. physik. Chem. [A], 174 (1935).
- Klar R., 水素及び重水素の吸着とエチレン水素添加
との關係 (1).
- Reichardt H., 攪亂流に依る電気泳動電位 (15).
- Siedler P., 浮游振蕩の理論なる論文に對する注意
(73).
- Gorochowsky G. Nu. Protass J. K., 沃化銀ゾルの安
定度 (122).
- Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).
- Thiessen P. A. u. Wittstadt W., 伸長せる弾性ゴム
中の結晶と融成物 (359).

- J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).
- Wieg E. O., 光化学的調査 (I) アムモニアの分解の量子生成率に及ぼすアムモニア壓の影響 (1559).
- Porter L. E. & Cade G. N., チタニウム及マンガンと鹽基性溶液に於ける H_2O_2 との反応 (1604).
- Emmett P. H. & Harkness R. W., 鐵, 白金及ニッケル觸媒上のオルソパラ水素觸媒的相互轉位 (1621).
- Prutton C. F. & Maron S. H., Hyperbromite の分解の動力學 (1652).
- Halford J. O., Anderson L. C., Bates J. R. & Swisher R. D., アセトン及 D_2O 間の交換反應, 動力學及平衡 (1663).
- Stewart T. D. & Weidenbaum B., Pentane の光學的鹽素化 (1702).
- Heidi L. J., 220, 254, 280及313m μ に於ける乾燥オゾンの光分解 (II) 反應動力學 (1710).
- Ball T. R., Wulfschuehler W. & Wingard R. E., 鹽化第一錫の酸化の中間狀態 (1729).
- Cook G. A. & Bates J. R., H_2 及 DI の光化学的酸化 (1775).
- Joslyn M. A. & Branch G. E. K., Catechol による酸の吸収の動力學 (1779).
- Straup D. & Cohn E. J., アミノ酸, ペプチド及之に關係ある物質の物理化学的研究 (V) 化學反應速度恒數に及ぼすアミノ酸尿素及アルコールの影響 (1794).
- Marlies C. A. & La Mer V. K., 酸及鹽溶液に於ける Nitramide の觸媒的分解 (1812).
- * West W., 光分解に依り生成されたる遊離基の檢出に對するパーオキシ水素轉移の應用 (1931)
- J. Chem. Phys. 3 (1935).
- Steacie E. W. R., Hatcher W. H. & Horwood J. F., 瓦斯狀グリオキサルの酸化の動力學 (551).
- Fricke H. & Hart E. J., 水溶液中の ferrocyanide, arsenite, selenite イオンの X 線照射による酸化 (596).
- Fricke H. & Hart E. J., 沃素及び臭素イオンの存在のもとに於ける水の X 線による分解 (596).
- J. Chem. Soc., (1935).
- Emeléus H. J. & Jolley L. J., メチルアミンの熱分解の動力學 (929).
- Thompson H. W., Kearton C. F. & Lamb S. A., 硫化カルボニルと水の反應動力學 (1033).
- Hinschelwood C. N., 化學反應の機構に關する考察 (1111).
- Winkler C. A. & Hinschelwood C. N., 液相系反應速度決定の因子, ベンゼン溶液に於ける Quaternary Ammonium Saltz の生成 (1147).
- Pearson T. G. & Pucell R. H., 第一次光化學反應に於ける遊離基及原子, 脂肪屬アルデヒド及ケトンの光解離 (1151).
- Empléus H. J. & Stewart K., 珪化水素の酸化 (I) (1182).
- Maxted E. B. & Moon C. H., 觸媒作用のエネルギー觀 (V) 水素添加反應の溫度係數 (1150).
- Töpley B., Juliusburger F. & Weiss J., Diphenyliodonium Iodide 中の沃度原子の置換に對する安定度 (1295).
- Lidwell O. M. & Bell R. P., 過マンガン酸加里と舊酸の反應 (1303).
- Monatsh. Chem., 66 (1935).
- Skrabal A., 化學感應 (129).
- Abel E. u. Blumenkranz L., 反應中間生成物の定常生成を破壞する事により舊酸の沃素酸による酸化 (181). (222).
- Leutner R., 環狀アセタールの加水分解速度 (II) Nature, 135 (1935).
- Spence R., フォルムアルデヒドの熱酸化 (961).
- Bottomley G. H., Cavanagh B. & Polanyi M., 水との重水素交換の酵素觸媒反應 (103).
- Sasaki N. & Nakao T., 分子配列と電子衝擊による分子の分解の確率 (260).
- Stern K. G., 酵素反應の分光學 (335).
- Ives D. J. G. & Rydon H. N., Three-Carbon Tautomerism の機構 (476).
- Naturwiss., 23 (1935).
- Weiss J., 光増感酸化に於ける不安定なる活性酸素分子の態度 (609).
- Sow. Phys., 8 (1935).
- Rossichin W. S. u. Timkowsky W. P., 混合瓦斯の燃燒速度に對する短波の影響 (100).
- Z. anorg. Chem., 224 (1935).
- Kiss Á. v. u. Bossányi I., 非電解質水溶液に於けるイオン反應に對する溫度の影響 (33).
- Kiss Á. v. u. Urmánczy A., 反應物が膜を擴散する

反應の機構 (40).

Z. Physik, 96 (1935).

Rössler F., 勵起 J_2 分子と稀有氣體との間の振動エネルギー及飛行エネルギーの交換 (251).

Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).

Hoed D. den. u. Spiers C. W. F., 過酸化水素の X 線による分解 (412).

Z. physik. Chem. [A], 174 (1935).

Winther C., 二三の反應の光による影響 (41).

Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).

* Hedvall J. A. u. Sandford F., $2CO = CO_2 + C$ なる反應に對する Ni の觸媒作用に及ぼす強磁性的變化の影響 (455).

實驗方法, 裝置, 無機化學, 金相學, 分析化學等

Ann. Physik, 23 (1935).

「(431).

Pabst H. J., 白色光に對する Interferenzlichtrelais

Le Blanc M. u. Wehner G., 金と銅の合金に就て (570).

「(747).

Christoph W., アルカリ陰極を持つ測數器の研究

Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).

Blaser B., 三鹽化磷の加水分解 (1670).

Krause A., Fe^{III} の水酸化物及酸化物の酸化に際するオゾンの生成. 過酸化鐵化合物の存在. 無定型及結晶性水酸化物及酸化物 [XXIII] (1734).

Weygand C. u. Mensdorf L., 同族列に於ける化學形態學 (1839).

「(1872).

Leschewski K. u. Podschus E., 群青中の S の熱分解

Müller E., 有機物の磁化學的研究 [III] W. Langenbeck の濃度 dimere Ketten (1883).

Riesenfeld E. H. u. Tobiank M., 鑽石の結晶水中の重水含量 (1962).

Compt. rend., 201 (1935).

Bonzel M., 冷鍛鍊金屬の熱處理に伴ふ變形 (394).

Waguet Ph., 高壓に於ける水銀弧光の發光 (450).

Valensi G., Ni の酸化性 (523).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

Hall W. H. & Johnston H. L., 市販電池の酸素の重同位元素の濃度 (1515).

Furman N. H. & Low G. W., 定量分析に於ける濃淡電池の使用 [I] 鹽類に於ける鹽化物の微量決定 (1585).

Furman N. H. & Low G. W., 鹽化物の微量決定に對する二三の電氣及比濁分析方法 (1588).

Parks W. G., & Prebluda H. J., パナデウムの重量分析による決定に於ける Hexamine Cobaltic Compound (1676).

* Munch R. H., 強き連續紫外スペクトル光源としての瓦斯放電管 (1863).

Kumber W. D. & Daniels T. C., l-Ascorbic Acid (Vitamin C) 及 Diethyl Dihydroxymaleate の滴定曲線及會合恒數 (1929).

Forbes G. S., Heidt L. J. & Sickman D. V., Azomethane の光化學的分解 (1935).

J. Chem. Soc., (1935).

Bassett H. & Henry A. J., 亞硫酸及亞硫酸鹽の鹽化によるデチオン酸鹽の生成 (914).

Ingold C. K. & Mohrhehn H. G. G., 2鹽基酸の電氣滴定曲線 [V] *cyclo* Pentanedicarboxylic Acids の解離恒數 分子のデメンションの計算法の吟味 (947).

「(1220).

Clemon G. R. & McQuillen A., 密度測定用微比重計

Bahl R. K. & Partington J. R., 沃度の低級酸化物及硫酸鹽 (1258).

Monatsh. Chem., 66 (1935).

Hayek E., 酸化第一錫との混晶生成 (197).

Nature, 136 (1935).

「(65).

Dempster A. J., パラデウム及び金の同位元素組成

Dempster A. J., ウラニウムの同位元素組成 (180).

Naturwiss., 23 (1935).

Borrmann G., 單結晶中の X 線光源 (591).

Phil. Mag., 20 (1935).

Lowery H. & Wilkinson H., 銅ニッケル合金の光學的恒數 (390).

「素(479).

Walke H. J., 砒素, セレニウム, 水銀及鉛の同位元素 Physik. Z., 36 (1935).

Biltz M., 寫真層の絕對的感色度 (559).

Schulze A., 純粹の Ca の同素體の研究 (559).

Rev. Sci. Instr., 6 (1935).

Nier A. O., 質量スペクトルに於ける磁場變移の消却の工夫 (254).

「用(276).

Bearden J. A., X 線管の排氣に對する油ポンプの使

Williams P. S. & Scott G. H., 火花スペクトル法の電極配置 (277).

Beams J. W. & Pickels E. G., 高度の迴轉速度を出

- す方法 (299).
- Morgan R. & Smith N., 電子廻折用暗箱 (316).
- Huntton R. D., 安価なる直流増幅器 (322).
- Sow. Phys., 8 (1935).
- Fabrikant W., 浅田氏の論文“水晶水銀燈の光の強さ”に對する注意 (109).
- Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
- Thomson G. P., 高壓に於ける電子廻折装置 (1049).
- Francis M., 非永久瓦斯に對するマクレオッフ壓力計の使用に就て (1325).
- Kenworthy L., 錫の大氣に於ける腐蝕及錆 (1331).
- Z. anorg. Chem., 224 (1935). 「(29).」
- Schwarz R. u. Striebig H., Cl_2O と NH_3 との反應
- Schmitz-Dumont O. u. Patern-Bonn St., Pyrrolo-及 Indolo-錯鹽 (82).
- Hülsmann O. u. Biltz W., 系統的親和力理論 (65) CoS-CoS_2 等の壓力分析 (73).
- Brintzinger H. u. Eckardt W., 砒酸鹽化合物 (93).
- Brintzinger H. u. Ratanaat Ch., 溶液の異なる水素イオン濃度に於けるモリブデン酸及ウオルフラム酸イオン (97).
- Brintzinger H. u. Wallach J., アルカリ性溶液に存在する多バナジン酸鹽イオン (103). 「(107).」
- Straumanis M. u. Cirulis A., 黃色 Cu^{I} -酸化物
- Möller H., アモニア性 Cu^{II} -鹽類溶液に對する CO の作用 (I) 金屬 Cu を除ける CO 及 Cu-2-アミン化合物 (113).
- 同上, 同上 (II) 金屬 Cu の存在に於ける CO 及 Cu-2-アミン化合物 (130).
- Möller H. u. Leschewski K., Cu^{II} -鹽類溶液に對する CO の新實驗 (153).
- Lifschitz I. ü. Froentzes W., Pt 錯化合物の構造, 光學活性及光化學的舉動 (I) (173).
- Tammann G. u. Müller W., 溫度上昇に伴ふ結晶の脆割性より Verformbarkeit への移轉 (194).
- Ullrich F. u. Ditz J., Se 含有の鹽酸の黃色 (II) 冷却及水にて稀釋する際 Se 含有鹽酸の舉動 (213).
- Weygand C., 熔融物より自然發生せる結晶 (265).
- Spacu G. u. Dragulescu C., アモニウムの Hg 亞硫酸鹽電位計的研究 (273). 「(280).」
- Brintzinger H. u. Osswald H., 三價金屬の錯アミン
- Brintzinger H. u. Osswald H., 錯化合物の新しき一群: 中央イオンが錯カチオンなる錯化合物 (II) 中中央イオンとして錯 Co カチオンを有する錯 Sulfato-及 Oxalato-化合物 (283).
- Kröger C. u. Fingas E., アルカリ酸化物 $-\text{CaO-Al}_2\text{O}_3-\text{SiO}_2-\text{CO}_2$ (IV) $\text{LiO}_2-\text{SiO}_2-\text{CO}_2$ 系の珪酸多き部分の CO_2 壓及 Li_2CO_3 に對する Al_2O_3 の作用 (280).
- Meyer J. u. Pfaff W., 熔融物の結晶 (III) (305).
- Roll F., Fe の消耗に對する化學反應の影響 (322).
- Brintzinger H. u. Beier H. G., 異種及異性體の不解離有機化合物の透析法による研究 (325).
- Z. Elektrochem., 41 (1935).
- Marschak F. u. Stepanow D., Fe-Ni 合金の X 綫的研究 (599).
- Makariewa S. P. u. Birikoff N. D., 電解クロームの硬度と金屬に溶解せる水素の影響 (623).
- Grube G. u. Wolf W., Hg 及 In の Li 合金 (675).
- Simon A. u. Deckert H., KCN 溶液中に於ける Ag の溶解 (737).
- Z. Physik, 96 (1935).
- Hiedemann E. u. Hoesch K. H., 透明固體に於ける定常超音波の可視化 (I) (268).
- Müller H. G., 再結晶過程の本性 (I), (II), (III) (279, 307, 321).
- Gruetzmacher J., 超音波收斂を伴ふ壓電結晶 (342).
- Schüler H. u. Schmidt Th., 液體空氣にて冷却せる放電管 (485).
- Sitte K., 同位元素の系統化 (512).
- Castelliz H., 光の壓力とラヂオメーター力の間の分離研究 (677).
- Zacharowa M. I., Al と Si の固溶體の分解機構 (754).
- Z. Physik. Chem. [A], 173 (1935).
- Günther P. L. u. Paneth F. A., ヘリウム研究 11. ヘリウム中に於ける微量の水素及びネオンの分光學的分析 (401).
- Kilpi S., 弱き酸と鹽基の電位滴定の終止點 (427).
- Meyer J., シス肉桂酸に就て (77).
- Stern A. u. Wenderlein H., ポルフィリンの光吸收 (II) (81).
- Ardenne M. v. u. Haas E., 弱き光を使用し短時間 に實驗し得る光吸收の測定法 (115).
- Z. Physik. Chem. [B], 29 (1935).
- Bronschede W. u. Schumacher H.-J., Br_2O に就て (356).